

Beschreibung

Wasserbasierende Farbmittelpräparationen für den Ink-Jet-Druck

- 5 Die vorliegende Erfindung liegt auf dem Gebiet der wasserbasierenden Farbmittelpräparationen.

Das Ink-Jet-Druckverfahren ist, wie zum Beispiel die Elektrophotographie (Laserdrucker und Kopierer), ein berührungsloses Druckverfahren (non impact
10 printing process) und hat durch die zunehmende Verwendung von Computern vor allem im sogenannten SOHO-Bereich (small office, home office), aber auch im sogenannten Wide-Format-Bereich im Verlauf der letzten Jahre immer mehr an Bedeutung gewonnen.

- 15 Im Ink-Jet-Druck unterscheidet man zwischen den sogenannten kontinuierlichen Druckverfahren und den Drop-on-Demand-Verfahren, wobei bei den letzteren Verfahren die Tintentropfen durch ein computergesteuertes elektrisches Signal erzeugt werden. Grundsätzlich lassen sich zwei Arten von Drop-on-Demand-Ink-Jet-Verfahren unterscheiden, der sogenannte thermische Ink-Jet-Druck, auch als
20 Bubble-Jet bezeichnet, und der piezoelektrische Ink-Jet-Druck.

Bis heute werden für den thermischen und den piezoelektrischen Ink-Jet-Druck Tinten verwendet, die auf Lösungen wasserlöslicher Farbstoffe basieren, weshalb die Ausdrücke zwar eine hohe Brillanz und optische Dichte aufweisen, jedoch eine
25 nur ungenügende Lichtechtheit und mangelnde Wasserfestigkeit aufweisen. Die genannten Nachteile der farbstoffbasierenden Ink-Jet-Tinten können mit Hilfe von Spezialpapieren nur teilweise überwunden werden. Eine Möglichkeit, die genannten Nachteile der farbstoffbasierenden Tinten zu überwinden, besteht darin, pigmentierte Tinten zu verwenden.

- 30 An die pigmentierten Tinten für den Tintenstrahldruck werden eine Reihe von Anforderungen gestellt: Sie müssen zum Drucken eine geeignete Viskosität und Oberflächenspannung aufweisen, sie müssen lagerstabil sein, d.h. sie sollen nicht koagulieren und das dispergierte Pigment soll sich nicht absetzen, sie dürfen nicht

zu einer Verstopfung der Druckerdüsen führen, was insbesondere bei den Pigmentpartikel enthaltenden Tinten problematisch sein kann, und sie sollen umweltfreundlich sein, d.h. weitgehend auf Wasser basieren und möglichst niedrige Konzentrationen an organischen Lösemitteln enthalten. Auch an die

- 5 Reinheit der Präparationen werden hohe Anforderungen gestellt, da zu hohe Konzentrationen anorganischer oder organischer Salze und Ionen, insbesondere von Chloridionen, zur Korrosion und damit zur frühzeitigen Zerstörung der Druckköpfe führen oder im Falle von Bubble-Jet-Druckern zu schädlichen Ablagerungen auf den Heizelementen.
- 10 Sehr hohe Anforderungen werden insbesondere an die Farbstärke, den Farbton, die Brillanz, Transparenz und Echtheitseigenschaften, wie beispielsweise Lichtechtheit, Wasserechtheit und Reibeechtheit der Pigmente und Ausdrücke gestellt. Eine hohe Lichtechtheit ist insbesondere dann von Bedeutung, wenn mit Hilfe des Ink-Jet-Verfahrens Drucke mit photographischer Qualität oder für den
- 15 Außenbereich hergestellt werden sollen. Um diese Eigenschaften zu erfüllen, werden teilweise Mischungen verschiedener Farbstoffe und/oder Pigmente mit unterschiedlichen Eigenschaften verwendet.

- Die Feinteiligkeit der Pigmentpräparationen ist eine Grundvoraussetzung für deren
- 20 Anwendung im Ink-Jet-Druck, denn, um die Düsen nicht zu verstopfen, sollte die mittlere Partikelgröße der Pigmentteilchen einen Wert von 200 nm, vorzugsweise 150 nm nicht überschreiten und die Teilchengrößenverteilung sollte sehr eng sein, so dass auch die maximale Teilchengröße einen Wert von 500 nm nicht überschreitet. Neben der Feinteiligkeit ist vor allem die Flockulationsbeständigkeit
- 25 ein sehr wichtiges Qualitätskriterium einer Ink-Jet-Präparation, weshalb durch geeignete Additive ein Kristallwachstum oder eine Agglomeration der Pigmentpartikel wirksam verhindert werden muss. Dies geschieht meist durch bestimmte Dispergierhilfsmittel. Eng verbunden mit der Flockulationsbeständigkeit ist die Lagerstabilität der Pigmentdispersionen, denn während längerer Lagerung,
- 30 auch bei relativ zur Raumtemperatur erhöhten oder erniedrigten Temperaturen, dürfen die Pigmentteilchen nicht agglomerieren. Während des Druckens kommt es zu extremen thermischen und mechanischen Belastungen der pigmentierten Tinten; auch unter diesen Umständen muss das Dispergierhilfsmittel die Stabilität

der Pigmentdispersion gewährleisten. Beim sogenannten thermischen Ink-Jet-Druckverfahren, auch als Bubble-Jet bezeichnet, treten kurz andauernde Temperatursprünge von bis zu 500°C auf. Auch unter diesen Bedingungen darf es weder zu einer Flockulation oder Sedimentation des Pigments auf die

5 Heizelemente des Druckers kommen (in der englischsprachigen Literatur als „cogation“ bezeichnet) noch zu einem Verstopfen der Druckerdüsen (in der englischsprachigen Literatur als „nozzle clogging“ bezeichnet). Beim Druck wird die pigmentierte Tinte durch eine enge Düse geschleudert; hier treten extrem hohe Scherspannungen auf, die zu keiner Abscherung des Dispergierhilfsmittels von
10 der Pigmentoberfläche führen dürfen.

Somit kommt dem verwendeten Dispergierhilfsmittel eine entscheidende Bedeutung zu, weil es nicht nur die physikalischen Eigenschaften, wie z.B. Oberflächenspannung und Viskosität der Dispersionen bestimmt, sondern auch für
15 die Stabilität der Tinten gegenüber der Flockulation während der Lagerung und der Zersetzung während des Druckprozesses sorgen muss. Darüber hinaus hat das Dispergiermittel einen großen Einfluss auf die Tropfenbildung während des Druckvorgangs. Eine gleichmäßige Tropfenbildung frei von Satelliten ist Voraussetzung für hochqualitative Ink-Jet-Drucke
20 beispielsweise im Fotodruck-Bereich.

Aus der EP-A-1 116 757 sind Pigmentdispersionen für den Ink-Jet-Druck bekannt, die als Dispergiermittelsystem eine Kombination aus ethoxylierten Naphthalinderivaten und Sulfosuccinaten oder Polyethylenglycolcarboxylaten
25 enthalten.

In der US-A-5,938,830 werden pigmentierte Tinten basierend auf N-(1,2-Dicarboxyethyl)-N-disubstituierten Sulfosuccinamaten als Dispergiermittel beschrieben.

Die EP-A-0 448 055 beschreibt wässrige Ink-Jet-Aufzeichnungsflüssigkeiten
30 bestehend aus Pigmenten und Dispergiermitteln, die mindestens eine Sulfonsäuregruppierung tragen. Der Pigmentgehalt liegt dabei bei 2 bis 4 %. Die Lagerstabilitäten sind teilweise unbefriedigend.

Die aus dem Stand der Technik bekannten pigmentierten Präparationen für den Ink-Jet-Druck erfüllen oftmals nicht die von den Druckerherstellern gestellten Anforderungen, weil sie Defizite in der Feinverteilung, sowie der Temperatur- und Lagerstabilität aufweisen. Insbesondere die Stabilitätsprobleme pigmentierter Ink-Jet-Tinten sind eng verknüpft mit einer ausreichenden Stabilisierung der Pigmentpartikel in den wässrig-organischen Lösungen. Es bestand daher die Aufgabe, mit Hilfe geeigneter Dispergierhilfsmittel neue Pigmentpräparationen bereitzustellen, welche die oben genannten Qualitätsmerkmale und Anforderungen hinsichtlich des Ink-Jet-Druckverfahrens vereinen und deshalb vorteilhafte Anwendung im Ink-Jet-Verfahren finden können.

Überraschenderweise wurde gefunden, dass durch die Verwendung der nachstehend beschriebenen Kombination an Dispergiermitteln Farbmittelpräparationen hergestellt werden können, welche die oben genannten Anforderungen des Ink-Jet-Drucks in hohem Maße erfüllen.

Gegenstand der Erfindung sind daher wässrige Farbmittelpräparationen, bestehend im wesentlichen aus

- (A) 0,1 bis 50 Gew.-%, vorzugsweise 15 bis 30 Gew.-%, mindestens eines organischen und/oder anorganischen Farbmittels,
- (B) 0,1 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,2 bis 10 Gew.-%, mindestens eines Succinamates,
- (C) 0,1 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 20 Gew.-%, mindestens eines Polyethylenglykolalkylethers,
- (D) 0 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 10 Gew.-%, mindestens eines alkoxylierten Styrol-Phenol-Kondensats,
- (E) 0 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 20 Gew.-%, mindestens eines organischen Lösungsmittels,
- (F) 0 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 20 Gew.-%, mindestens einer hydrotropen Substanz,
- (G) 0 bis 10 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 5 Gew.-%, weiterer, für Ink-Jet-Präparationen üblicher Zusatzstoffe und
- (H) 10 bis 90 Gew.-%, vorzugsweise 30 bis 80 Gew.-%, entionisierten Wassers,

jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht (100 Gew.-%) der Farbmittelpräparation.

Ebenfalls Gegenstand der Erfindung sind wässrige Farbmittelpräparationen,
5 bestehend aus

- (A) 0,1 bis 50 Gew.-%, vorzugsweise 15 bis 30 Gew.-%, mindestens eines organischen und/oder anorganischen Farbmittels,
- (B) 0,1 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,2 bis 10 Gew.-%, mindestens eines Succinamates,
- 10 (C) 0,1 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 20 Gew.-%, mindestens eines Polyethylenglykolalkylethers,
- (D) 0 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 10 Gew.-%, mindestens eines alkoxylierten Styrol-Phenol-Kondensats,
- (E) 0 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 20 Gew.-%, mindestens eines
15 organischen Lösungsmittels,
- (F) 0 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 20 Gew.-%, mindestens einer hydrotropen Substanz,
- (G) 0 bis 10 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 5 Gew.-%, weiterer, für Ink-Jet-Präparationen üblicher Zusatzstoffe und
- 20 (H) 10 bis 90 Gew.-%, vorzugsweise 30 bis 80 Gew.-%, entionisierten Wassers,
jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht (100 Gew.-%) der Farbmittelpräparation.

Die Komponente (A) der erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen ist ein feinteiliges organisches oder anorganisches Pigment und/oder ein organischer
25 Farbstoff oder ein Gemisch verschiedener organischer und/oder anorganischer Pigmente und/oder organischer Farbstoffe. Dabei können die Pigmente sowohl in Form trockener Pulver als auch wasserfeuchter Presskuchen eingesetzt werden.

Als organische Pigmente kommen Monoazo-, Disazo-, verlackte Azo-,
30 β -Naphthol-, Naphthol AS-, Benzimidazol-, Disazokondensations-, Azo-Metallkomplex-Pigmente und polycyclische Pigmente wie zum Beispiel Phthalocyanin-, Chinacridon-, Perylen-, Perinon-, Thioindigo-, Anthanthron-, Anthrachinon-, Flavanthron-, Indanthron-, Isoviolanthron-, Pyranthron-, Dioxazin-,

Chinophthalon-, Isoindolinon-, Isoindolin- und Diketopyrrolopyrrol-Pigmente oder Ruße in Betracht.

- Insbesondere eignen sich auch oberflächenmodifizierte Pigmente, deren
- 5 Oberfläche durch chemische Prozesse wie beispielsweise Sulfonierung oder Diazotierung verändert und mit funktionellen, gegebenenfalls ladungstragenden Gruppen oder Polymerketten versehen wurde (in der englischsprachigen Literatur als self-dispersing bzw. graft pigments bezeichnet).
- 10 Geeignete anorganische Pigmente sind beispielsweise Titandioxide, Zinksulfide, Eisenoxide, Chromoxide, Ultramarin, Nickel- oder Chromantimontitanoxide, Cobaltoxide sowie Bismutvanadate.

- Als organische Farbstoffe kommen Säurefarbstoffe, Direktfarbstoffe,
- 15 Schwefelfarbstoffe und deren Leukoform, Metallkomplexfarbstoffe oder Reaktivfarbstoffe in Betracht, wobei im Falle der Reaktivfarbstoffe auch mit Nukleophilen abreagierte Farbstoffe eingesetzt werden können.

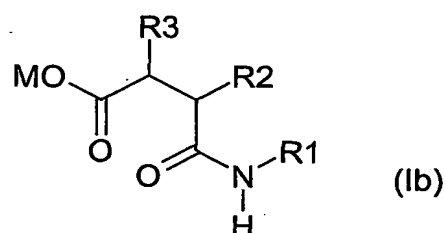
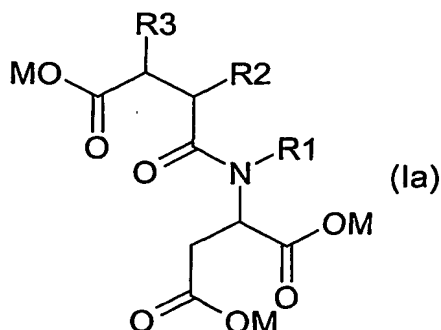
- Von den genannten organischen Pigmenten sind diejenigen besonders geeignet,
- 20 deren anhand eines Blaumaßstabs ermittelte Lichtechtheit mit einer Note größer 5, insbesondere größer 6 beurteilt wird. Zudem sollten die für die Herstellung der Zubereitungen verwendeten Pigmente möglichst feinteilig sein, wobei bevorzugt 95 % und besonders bevorzugt 99 % der Pigmentpartikel eine Teilchengröße ≤ 500 nm besitzen. Die mittlere Teilchengröße liegt idealerweise bei einem Wert
- 25 < 150 nm. In Abhängigkeit vom verwendeten Pigment kann sich die Morphologie der Pigmentteilchen sehr stark unterscheiden, und dementsprechend kann auch das Viskositätsverhalten der Pigmentzubereitungen in Abhängigkeit von der Teilchenform sehr unterschiedlich sein. Um ein ideales, newtonsches Viskositätsverhalten der Präparationen zu erhalten, sollten die Teilchen bevorzugt
- 30 eine würfelförmige Gestalt besitzen. Bevorzugt werden reine oder nachträglich gereinigte Pigmente mit möglichst wenigen organischen oder anorganischen Verunreinigungen eingesetzt.

Als beispielhafte Auswahl besonders bevorzugter organischer Pigmente sind dabei Rußpigmente, wie z.B. Gas- oder Furnaceruße; Monoazo- und Disazopigmente, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Yellow 1, Pigment Yellow 3, Pigment Yellow 12, Pigment Yellow 13, Pigment Yellow 14, Pigment Yellow 16, Pigment Yellow 17, Pigment Yellow 73, Pigment Yellow 74, Pigment Yellow 81, Pigment Yellow 83, Pigment Yellow 87, Pigment Yellow 97, Pigment Yellow 111, Pigment Yellow 126, Pigment Yellow 127, Pigment Yellow 128, Pigment Yellow 155, Pigment Yellow 174, Pigment Yellow 176, Pigment Yellow 191, Pigment Red 38, Pigment Red 144, Pigment Red 214, Pigment Red 242, Pigment Red 262, Pigment Red 266, Pigment Red 269, Pigment Red 274, Pigment Orange 13, Pigment Orange 34 oder Pigment Brown 41; β -Naphthol- und Naphthol AS-Pigmente, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Red 2, Pigment Red 3, Pigment Red 4, Pigment Red 5, Pigment Red 9, Pigment Red 12, Pigment Red 14, Pigment Red 53:1, Pigment Red 112, Pigment Red 146, Pigment Red 147, Pigment Red 170, Pigment Red 184, Pigment Red 187, Pigment Red 188, Pigment Red 210, Pigment Red 247, Pigment Red 253, Pigment Red 256, Pigment Orange 5, Pigment Orange 38 oder Pigment Brown 1; verlackte Azo- und Metallkomplexpigmente, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Red 48:2, Pigment Red 48:3, Pigment Red 48:4, Pigment Red 57:1, Pigment Red 257, Pigment Orange 68 oder Pigment Orange 70; Benzimidazolinpigmente, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Yellow 120, Pigment Yellow 151, Pigment Yellow 154, Pigment Yellow 175, Pigment Yellow 180, Pigment Yellow 181, Pigment Yellow 194, Pigment Red 175, Pigment Red 176, Pigment Red 185, Pigment Red 208, Pigment Violet 32, Pigment Orange 36, Pigment Orange 62, Pigment Orange 72 oder Pigment Brown 25; Isoindolinon- und Isoindolinpigmente, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Yellow 139 oder Pigment Yellow 173; Phthalocyaninpigmente, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Blue 15, Pigment Blue 15:1, Pigment Blue 15:2, Pigment Blue 15:3, Pigment Blue 15:4, Pigment Blue 16, Pigment Green 7 oder Pigment Green 36; Anthanthron-, Anthrachinon-, Chinacridon-, Dioxazin-, Indanthron-, Perylen-, Perinon- und Thioindigopigmente, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Yellow 196, Pigment Red 122, Pigment Red 149, Pigment Red 168, Pigment Red 177, Pigment Red 179, Pigment Red 181, Pigment Red 207,

Pigment Red 209, Pigment Red 263, Pigment Blue 60, Pigment Violet 19, Pigment Violet 23 oder Pigment Orange 43; Triarylcarboniumpigmente, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Red 169, Pigment Blue 56 oder Pigment Blue 61; Diketopyrrolopyrrolpigmente, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Red 254 zu nennen.

Als Auswahl besonders bevorzugter organischer Farbstoffe sind dabei die Colour Index Farbstoffe Acid Yellow 17, Acid Yellow 23, Direct Yellow 86, Direct Yellow 98, Direct Yellow 132, Reactive Yellow 37, Acid Red 52, Acid Red 289, Reactive Red 23, Reactive Red 180, Acid Blue 9, Direct Blue 199 und die mit Nukleophilen abreagierten Reaktivfarbstoffe zu nennen.

Als Komponente (B) kommen bevorzugt Verbindungen der Formeln (Ia) oder (Ib) in Betracht



worin

R¹ H, ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkylrest oder ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkenyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkenylrest, wobei die Substituenten bevorzugt 1, 2, 3 oder 4 Reste aus der Gruppe Halogen, Aryl, Aryl(C₁-C₂₀)alkyl, Hetaryl, Hetaryl(C₁-C₂₀)alkyl oder C₁-C₂₀-Alkoxy sind,

R² und R³ unabhängig voneinander H, ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkylrest oder ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkenyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkenylrest, wobei die Substituenten

bevorzugt 1, 2, 3 oder 4 Reste aus der Gruppe Halogen, Hydroxy, C₁-C₄-Alkoxy, Nitro, Cyano, Carboxy, Amino, Sulfo, Aryl, Aryl(C₁-C₄)alkyl, Hetaryl, Hetaryl(C₁-C₄)alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, COOM, SO₃M, SO₂M und PO₃M₂ sind, und

- 5 M H, ein einwertiges Metallkation, NH₄⁺, ein sekundäres, tertiäres oder quartäres Ammoniumion bedeuten.

Unter „Aryl“ versteht man dabei sowie auch bei den nachstehenden Definitionen einen aromatischen Rest, der bevorzugt 6 bis 15 C-Atome enthält. Beispiele hierfür sind Phenyl, Naphthyl, Anthryl und Phenanthryl.

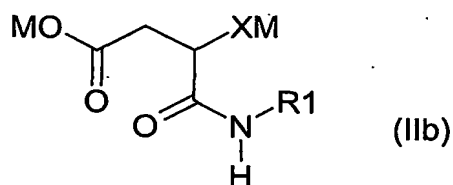
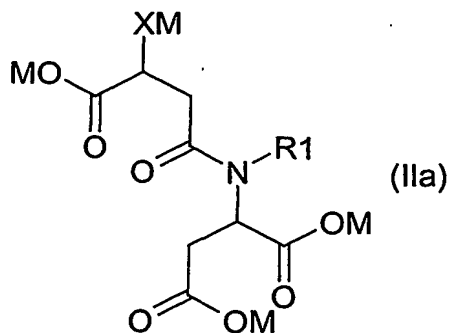
10

Unter „Hetaryl“ versteht man dabei sowie auch in den nachstehenden Definitionen einen aromatischen Rest, der bevorzugt neben 1 bis 10 C-Atomen 1, 2, 3 oder 4 Heteroatome aus der Gruppe O, N, S oder P enthält. Beispiele hierfür sind

- 15 Benzothiophenyl, Pyrazolyl, Imidazolyl, Oxazolyl, Isoxazolyl, Thiazolyl, Isothiazolyl, Triazolyl, Tetrazolyl, Pyridyl, Chinoliny, Isochinoliny, Pyridaziny, Pyrimidinyl, Pyraziny und Triaziny.

Besonders bevorzugt sind dabei Verbindungen der Formel (IIa) oder (IIb)

20

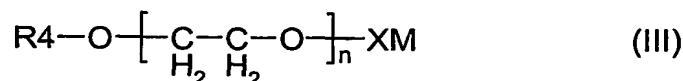


worin

- R¹ H, ein verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkylrest oder ein verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkenylrest, die wie vorstehend beschrieben substituiert sein können,
- X COO⁻, SO₃⁻, SO₂⁻ oder PO₃M⁻ und
- 5 M H, ein einwertiges Metallkation, NH₄⁺, ein sekundäres, tertiäres oder quartäres Ammoniumion bedeuten.

In besonders bevorzugten Verbindungen der Formeln (Ia), (Ib), (IIa) und (IIb) bedeutet R¹ C₁₂-C₁₈-Alkyl (verzweigt oder unverzweigt) oder C₁₂-C₁₈-Alkenyl (verzweigt oder unverzweigt), die durch 1, 2, 3 oder 4 Substituenten aus der Gruppe Halogen, Aryl, Aryl(C₁-C₄)alkyl, Hetaryl, Hetaryl(C₁-C₄)alkyl oder C₁-C₄-Alkoxy substituiert sein können, X ist vorzugsweise SO₃⁻ und M ist vorzugsweise H⁺, Li⁺, Na⁺, K⁺, NH₄⁺, HO-CH₂-CH₂-NH₃⁺, (HO-CH₂-CH₂)₂NH₂⁺ oder (HO-CH₂-CH₂)₃NH⁺.

Als Komponente (C) kommen bevorzugt Verbindungen der Formel (III) in Betracht



worin

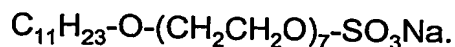
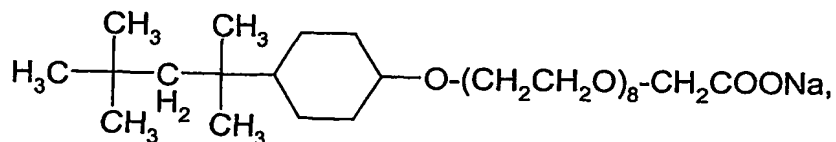
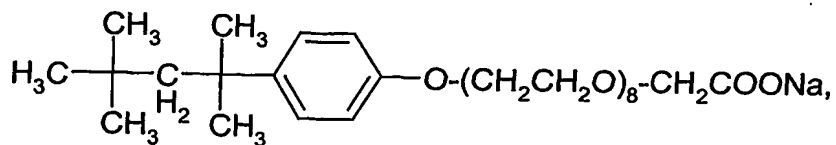
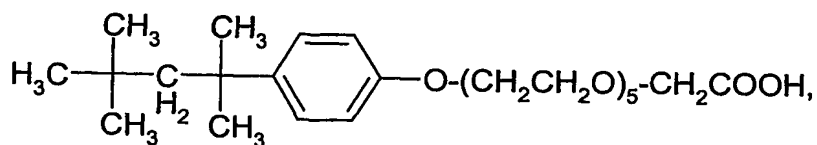
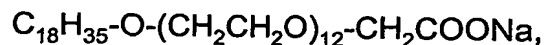
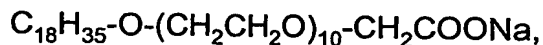
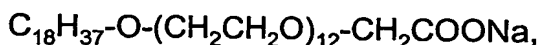
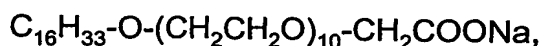
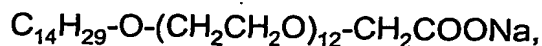
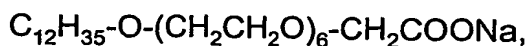
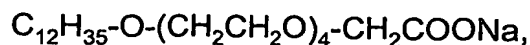
- 20 R⁴ ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkylrest oder ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkenyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkenylrest, wobei die Substituenten bevorzugt 1, 2, 3 oder 4 Reste aus der Gruppe Halogen, Aryl, Aryl(C₁-C₂₀)alkyl, C₅-C₆-Cycloalkyl, Hetaryl, Hetaryl(C₁-C₂₀)alkyl oder C₁-C₂₀-Alkoxy sind,
- 25 n eine Zahl von 1 bis 100, vorzugsweise von 1 bis 20,
- X CH₂COO⁻, SO₃⁻, SO₂⁻ oder PO₃M⁻ und
- M H, ein einwertiges Metallkation, NH₄⁺, ein sekundäres, tertiäres oder quartäres Ammoniumion bedeuten.

In besonders bevorzugten Verbindungen der Formel (III) bedeutet R⁴ C₁₂-C₁₈-Alkyl (verzweigt oder unverzweigt) oder C₁₂-C₁₈-Alkenyl (verzweigt oder unverzweigt),

die durch 1, 2, 3 oder 4 Substituenten aus der Gruppe Halogen, Aryl, Aryl(C₁-C₄)alkyl, Hetaryl, Hetaryl(C₁-C₄)alkyl oder C₁-C₄-Alkoxy substituiert sein können, X ist vorzugsweise CH₂COO⁻ und M ist vorzugsweise H⁺, Li⁺, Na⁺, K⁺, NH₄⁺, HO-CH₂-CH₂-NH₃⁺, (HO-CH₂-CH₂)₂NH₂⁺ oder (HO-CH₂-CH₂)₃NH⁺.

5

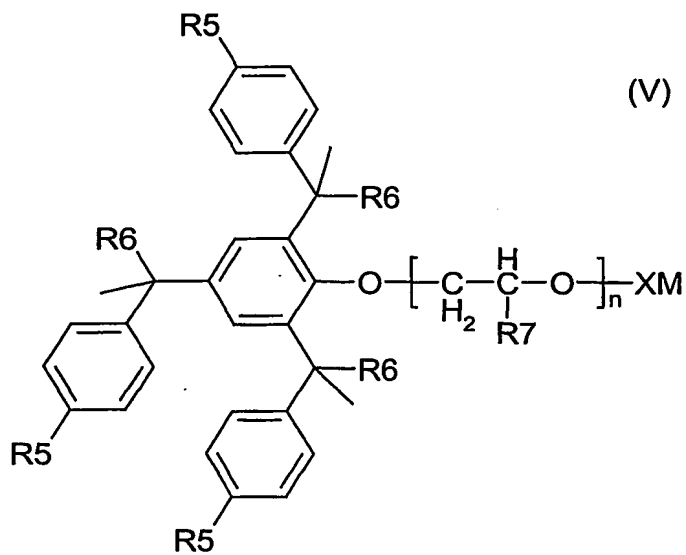
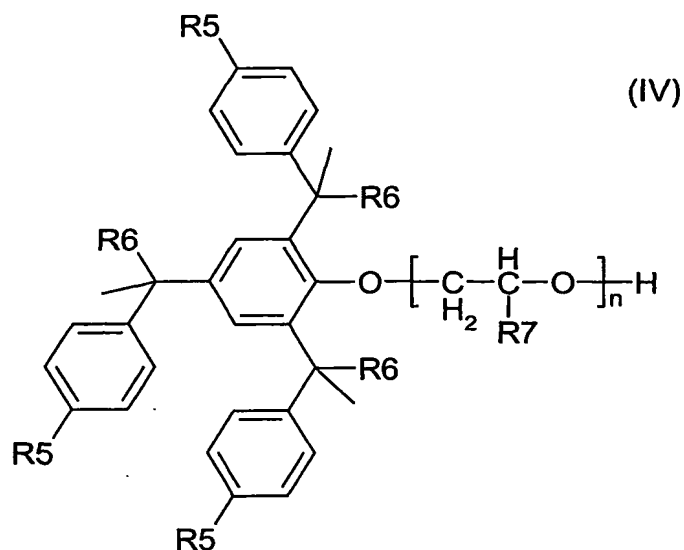
Beispiele für Verbindungen der Formel (III) sind:



Derartige Verbindungen sind aus CH-A-324 665 und CH-A-283 986 bekannt.

Als Komponente (D) kommen bevorzugt Verbindungen der Formel (IV) oder (V) oder deren Gemische in Betracht

5



10

worin

R^5 H, ein verzweigter oder unverzweigter C_1 - C_{20} -Alkyl- oder C_3 - C_{20} -Cycloalkylrest oder ein verzweigter oder unverzweigter C_1 - C_{20} -Alkenyl- oder C_3 - C_{20} -Cycloalkenylrest, bevorzugt H oder ein C_1 - C_4 -Alkylrest,

R^6 und R^7 unabhängig voneinander H, ein verzweigter oder unverzweigter C_1 - C_{20} -Alkyl- oder C_3 - C_{20} -Cycloalkylrest oder ein verzweigter oder unverzweigter

C_1 - C_{20} -Alkenyl- oder C_3 - C_{20} -Cycloalkenylrest, bevorzugt H oder CH_3 ,

n eine Zahl von 1 bis 100, vorzugsweise von 20 bis 60,

X $CO-R_8-COO^-$, SO_3^- , SO_2^- oder PO_3M^- ;

10 R^8 ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C_1 - C_{20} -Alkylrest, ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C_1 - C_{20} -Alkenylrest, oder ein substituierter oder unsubstituierter Arylenrest, wobei die Substituenten bevorzugt 1, 2, 3 oder 4 Reste aus der Gruppe Halogen, Hydroxy, C_1 - C_4 -Alkoxy, Nitro, Cyano, Carboxy, Amino oder Sulfo sind, bevorzugt $CH=CH$, $CH(SO_3M)-CH_2$ oder $CH_2-CH(SO_3M)$, und

15 M H, ein einwertiges Metallkation, NH_4^+ , ein sekundäres, tertiäres oder quartäres Ammoniumion bedeuten.

Bevorzugte Bedeutungen von M sind wie vorstehend definiert.

20

Derartige Verbindungen sind beispielsweise aus DE-A-195 35 246 und DE-A-197 12 486 bekannt.

Die erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen können als Komponente (E) ein
 25 organisches Lösemittel oder Gemische derartiger Lösungsmittel enthalten, wobei diese Lösungsmittel gegebenenfalls eine wasserzurückhaltende Wirkung besitzen. Geeignete Lösungsmittel sind beispielsweise ein- oder mehrwertige Alkohole, deren Ether und Ester, z.B. Alkanole, insbesondere mit 1 bis 4 C-Atomen, wie z.B. Methanol, Ethanol, Propanol, Isopropanol, Butanol, Isobutanol; zwei- oder
 30 dreiwertige Alkohole, insbesondere mit 2 bis 6 C-Atomen, z. B. Ethylenglykol, Propylenglykol, 1,3-Propandiol, 1,4-Butandiol, 1,5-Pentandiol, 1,6-Hexandiol, Neopentylglykol, 1,2,6-Hexantriol, Glycerin, 2-Ethyl-2-hydroxymethyl-1,3-propandiol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Polyethylenglykol, Dipropylenglykol,

Tripropylenglykol, Polypropylenglykol; niedere Alkylether von mehrwertigen Alkoholen, wie z.B. Ethylenglykolmonomethyl- oder ethyl- oder butylether, Triethylenglykolmonomethyl- oder ethylether; Ketone und Ketonalkohole, wie z.B. Aceton, Methylethylketon, Di-ethylketon, Methylisobutylketon, Methylpentylketon, 5 Cyclopentanon, Cyclohexanon, Diacetonalkohol; Amide, wie z.B. Dimethylformamid, Dimethylacetamid und N-Methylpyrrolidon.

Als hydrotrope Verbindungen (F), die gegebenenfalls auch als Lösungsmittel dienen, können beispielsweise Formamid, Harnstoff, Tetramethylharnstoff, 10 ϵ -Caprolactam, Ethylenglykol, Propylenglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Polyethylenglykol, Butylglykol, Methylcellosolve, Glycerin, N-Methylpyrrolidon, 1,3-Diethyl-2-imidazolidinon, Thiodiglykol, Natrium-Benzolsulfonat, Natrium-Xylolsulfonat, Natrium-Toluolsulfonat, Natrium-Cumolsulfonat, Natrium-Dodecylsulfonat, Natrium-Benzoat, Natrium-Salicylat oder Natrium- 15 Butylmonoglykolsulfat eingesetzt werden.

Weiterhin können die erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen als Komponente (G) noch weitere, insbesondere für Ink-Jet-Tinten und in der Druck- und Lackindustrie übliche Zusatzstoffe enthalten, wie beispielsweise 20 Konservierungsmittel, Lichtschutzmittel, Antioxidantien, kationische, anionische, amphotere oder nichtionogene oberflächenaktive Substanzen (Tenside und Netzmittel), Entgaser/Entschäumer sowie Mittel zur Regulierung der Viskosität, z.B. Polyvinylalkohol, Cellulosederivate oder wasserlösliche natürliche oder künstliche Harze und Polymere als Filmbildner bzw. Bindemittel zur Erhöhung der 25 Haft- und Abriebfestigkeit. Als pH-Regulatoren kommen organische oder anorganische Basen und Säuren zum Einsatz. Bevorzugte organische Basen sind Amine, wie z.B. Ethanolamin, Diethanolamin, Triethanolamin, N,N-Dimethylethanolamin, Diisopropylamin, Aminomethylpropanol oder Dimethylaminomethylpropanol. Bevorzugte anorganische Basen sind Natrium-, 30 Kalium-, Lithiumhydroxid oder Ammoniak.

Zur Herstellung der Farbmittelpräparationen benutztes Wasser, Komponente (H), wird vorzugsweise in Form von destilliertem oder entsalztem Wasser eingesetzt.

Die erfindungsgemäße Kombination der Dispergiermittel ermöglicht niedrige Viskositäten, was speziell für Anwendungen im Ink-Jet-Bereich von großer Bedeutung ist, sowie eine rasche Migration des Dispergiermittels zur sich während des Druckvorganges neu bildenden Oberfläche des Tintentropfens und somit zu einer stabilen und gleichmäßigen Tropfenbildung. Auf diese Weise sind Ink-Jet-Drucke mit hoher Qualität möglich.

Häufig als Dispergiermittel eingesetzte Acrylatharze, aber auch einige andere Polymere und Copolymere mit einer relativ großen Anzahl von terminalen Carboxylresten, neigen dazu, mit mehrfach geladenen Metallkationen, wie z.B.

Ca^{2+} , Mg^{2+} oder Fe^{3+} , unlösliche Komplexe zu bilden, was zu Flockulierung und damit zu niedriger Stabilität der Dispersion in Gegenwart von Fremdsalzverunreinigungen führen kann. Solche Metallverunreinigungen werden oft synthesebedingt über das Pigment in die Dispersion eingebracht, was die Auswahl von geeigneten Pigmenten einschränkt. Ein solcher negativer Einfluß von Metallverunreinigungen wird beim Dispergiermittelsystem der vorliegenden Erfindung nicht beobachtet. Das erfindungsgemäße Dispergiermittelsystem ist somit vorteilhaft für eine große Vielfalt von Pigmenten geeignet.

Ein weiteres Problem, das oft mit der Verwendung von Polymeren in Ink-Jet-Tinten verknüpft ist, ist deren Tendenz, sich an den Düsen des Druckkopfes zu verfestigen, was zu deren Verstopfen (nozzle clogging) und damit zu einem schlechten Druckverhalten führt. Ein solcher Ausfall der Düsen wird bei Einsatz der erfindungsgemäßen Dispergiermittel nicht beobachtet, was einen streifenfreien und damit gleichmäßigen Druck ermöglicht.

Gegenstand der Erfindung ist weiterhin ein Verfahren zur Herstellung einer Farbmittelpräparation, dadurch gekennzeichnet, dass das Farbmittel (A), bevorzugt als Pulver oder als Presskuchen, zusammen mit den Komponenten (B), (C), und gegebenenfalls (D), (E), (F) und/oder (G) in entionisiertem Wasser (Komponente H) angeteigt und homogenisiert wird, und mit Hilfe eines Mahl- oder Dispergieraggregats feindispergiert oder feinverteilt wird.

Vorzugsweise wird dabei so verfahren, dass in einem ersten Schritt mindestens ein Farbmittel (Komponente A), entweder als Pulver oder als Presskuchen, zusammen mit mindestens einem Dispergiermittel auf Basis eines wasserlöslichen

- Sulfosuccinamates der Formel (Ia) oder (Ib) (Komponente B), mindestens einem Polyethylenglykolalkylether bzw. dessen Salz der Formel (III) (Komponente C), gegebenenfalls mindestens einem alkoxylierten Styrol-Phenol-Kondensat der Formel (IV) oder (V) bzw. deren Gemisch (Komponente D), gegebenenfalls mit
- 5 mindestens einem organischen Lösemittel (Komponente E), gegebenenfalls mit mindestens einer hydrotropen Substanz (Komponente F) und gegebenenfalls den anderen Zusätzen (Komponente G) in entionisiertem Wasser (Komponente H) angeteigt und anschließend mit einem Dissolver oder einer anderen geeigneten
- 10 Apparatur homogenisiert und vordispersiert wird. Die Feindispersierung erfolgt daran anschließend mit Hilfe einer Perlmühle oder einem anderen geeigneten Dispersieraggregat, wobei die Feindispersierung bzw. Mahlung unter Kühlung bis zur gewünschten Teilchengrößenverteilung der Farbmittel-, insbesondere Pigmentpartikel, erfolgt. Im Anschluss an die Feindispersierung kann die Dispersion mit entionisiertem Wasser weiter verdünnt werden.
- 15 Gegenstand der Erfindung ist weiterhin die Verwendung der beschriebenen Farbmittelpräparation als Farbmittel für Drucktinten, insbesondere für Ink-Jet-Tinten, elektrophotographische Toner, insbesondere Polymerisationstoner, Pulverlacke und Farbfilter.
- 20 Unter Ink-Jet-Tinten versteht man sowohl Tinten auf wässriger (einschließlich Mikroemulsionstinten) und nicht-wässriger („solvent-based“) Basis, UV-härtbare Tinten sowie solche Tinten, die nach dem Hot-Melt-Verfahren arbeiten.
- 25 Ink-Jet-Tinten auf wässriger Basis enthalten im wesentlichen 0,5 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 15 Gew.-%, einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen, 70 bis 95 Gew.-% Wasser, 0 bis 30 Gew.-% einer oder mehrerer hydrotropen, d.h. wasserzurückhaltenden Verbindungen und/oder organischer Lösungsmittel. Gegebenenfalls können die wasserbasierenden Ink-Jet-Tinten noch wasserlösliche Bindemittel und weitere Zusatzstoffe enthalten, wie
- 30 z.B. Tenside und Netzmittel, Entgaser/Entschäumer, Konservierungsmittel und Antioxidantien.

Mikroemulsionstinten basieren auf organischen Lösemitteln, Wasser und gegebenenfalls einer zusätzlichen Substanz, die als Grenzflächenvermittler wirkt (Tensid). Mikroemulsionstinten enthalten 0,5 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 15 Gew.-%, einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen, 0,5 bis 95 Gew.-% Wasser und 0,5 bis 95 Gew.-% organische Lösungsmittel und/oder Grenzflächenvermittler.

Solvent-based Ink-Jet-Tinten bestehen im wesentlichen aus 0,5 bis 30 Gew.-% einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen, 70 bis 95 Gew.-% eines organischen Lösungsmittels oder Lösungsmittelgemisches und/oder einer hydrotropen Verbindung. Gegebenenfalls können die lösemittelbasierenden Ink-Jet-Tinten Trägermaterialien und Bindemittel enthalten, die im „Solvens“ löslich sind, wie z.B. Polyolefine, Natur- und Synthesekautschuk, Polyvinylchlorid, Vinylchlorid/Vinylacetat-Copolymerisate, Polyvinylbutyrale, Wachs/Latex-Systeme oder Kombinationen dieser Verbindungen.

UV-härtbare Tinten enthalten im wesentlichen 0,5 bis 30 Gew.-% einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen, 0,5 bis 95 Gew.-% Wasser, 0,5 bis 95 Gew.-% eines organischen Lösungsmittels oder Lösungsmittelgemisches, 0,5 bis 50 Gew.-% eines strahlungshärtbaren Bindemittels und gegebenenfalls 0 bis 10 Gew.-% eines Photoinitiators.

Hot-Melt-Tinten basieren meist auf Wachsen, Fettsäuren, Fettalkoholen oder Sulfonamiden, die bei Raumtemperatur fest sind und bei Erwärmen flüssig werden, wobei der bevorzugte Schmelzbereich zwischen ca. 60 und ca. 140°C liegt. Gegenstand der Erfindung ist auch eine Hot-Melt-Ink-Jet-Tinte, bestehend im wesentlichen aus 20 bis 90 Gew.-% Wachs und 1 bis 10 Gew.-% einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen. Weiterhin können 0 bis 20 Gew.-% eines zusätzlichen Polymers (als „Farbstofflöser“), 0 bis 5 Gew.-% Dispergierhilfsmittel, 0 bis 20 Gew.-% Viskositätsveränderer, 0 bis 20 Gew.-% Plastifizierer, 0 bis 10 Gew.-% Klebrigkeitszusatz, 0 bis 10 Gew.-% Transparenzstabilisator (verhindert z.B. die Kristallisation des Wachses) sowie 0 bis 2 Gew.-% Antioxidans enthalten sein.

Die erfindungsgemäßen Drucktinten, insbesondere Ink-Jet-Tinten, können hergestellt werden, indem die Farbmittelpräparationen in das Mikroemulsionsmedium oder in das wässrige oder nicht-wässrige Medium oder in das Medium zur Herstellung der UV-härtbaren Tinte oder in das Wachs zur Herstellung einer Hot-Melt-Ink-Jet-Tinte eindispersiert wird.

5 Zweckmäßigerweise werden die dabei erhaltenen Drucktinten für Ink-Jet-Anwendungen anschließend filtriert (z.B. über einen 1 µm Filter).

Gegenstand der Erfindung ist weiterhin ein Satz von Drucktinten, der Drucktinten der Farben Schwarz, Cyan, Magenta, Gelb, gegebenenfalls Grün und

10 gegebenenfalls Orange enthält und dadurch gekennzeichnet ist, dass mindestens eine der Drucktinten eine erfindungsgemäße Farbmittelpräparation ist oder enthält.

Bevorzugt ist dabei ein Satz von Drucktinten, dessen schwarze Präparation bevorzugt Ruß als Farbmittel enthält, insbesondere einen Gas- oder Furnaceruß; dessen Cyan-Präparation bevorzugt ein Pigment aus der Gruppe der Phthalocyanin-, Indanthron- oder Triarylcarboniumpigmente enthält, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Blue 15, Pigment Blue 15:1, Pigment Blue 15:2, Pigment Blue 15:3, Pigment Blue 15:4, Pigment Blue 16, Pigment Blue 56,

15 Pigment Blue 60 oder Pigment Blue 61; dessen Magenta-Präparation bevorzugt ein Pigment aus der Gruppe der Monoazo-, Disazo-, β-Naphthol, Naphthol AS-, verlackten Azo-, Metallkomplex-, Benzimidazol-, Anthanthron-, Anthrachinon-, Chinacridon-, Dioxazin-, Perylen-, Thioindigo-, Triarylcarbonium- oder Diketopyrrolopyrrolpigmente enthält, insbesondere die Colour Index Pigmente

20 Pigment Red 2, Pigment Red 3, Pigment Red 4, Pigment Red 5, Pigment Red 9, Pigment Red 12, Pigment Red 14, Pigment Red 38, Pigment Red 48:2, Pigment Red 48:3, Pigment Red 48:4, Pigment Red 53:1, Pigment Red 57:1, Pigment Red 112, Pigment Red 122, Pigment Red 144, Pigment Red 146, Pigment Red 147, Pigment Red 149, Pigment Red 168, Pigment Red 169, Pigment Red 170,

25 Pigment Red 175, Pigment Red 176, Pigment Red 177, Pigment Red 179, Pigment Red 181, Pigment Red 184, Pigment Red 185, Pigment Red 187, Pigment Red 188, Pigment Red 207, Pigment Red 208, Pigment Red 209, Pigment Red 210, Pigment Red 214, Pigment Red 242, Pigment Red 247,

30

Pigment Red 253, Pigment Red 254, Pigment Red 256, Pigment Red 257, Pigment Red 262, Pigment Red 263, Pigment Red 266, Pigment Red 269, Pigment Red 274, Pigment Violet 19, Pigment Violet 23 oder Pigment Violet 32; dessen Gelb-Präparation bevorzugt ein Pigment aus der Gruppe der Monoazo-, Disazo-, Benzimidazolin-, Isoindolinon-, Isoindolin- oder Perinonpigmente enthält, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Yellow 1, Pigment Yellow 3, Pigment Yellow 12, Pigment Yellow 13, Pigment Yellow 14, Pigment Yellow 16, Pigment Yellow 17, Pigment Yellow 73, Pigment Yellow 74, Pigment Yellow 81, Pigment Yellow 83, Pigment Yellow 87, Pigment Yellow 97, Pigment Yellow 111, Pigment Yellow 120, Pigment Yellow 126, Pigment Yellow 127, Pigment Yellow 128, Pigment Yellow 139, Pigment Yellow 151, Pigment Yellow 154, Pigment Yellow 155, Pigment Yellow 173, Pigment Yellow 174, Pigment Yellow 175, Pigment Yellow 176, Pigment Yellow 180, Pigment Yellow 181, Pigment Yellow 191, Pigment Yellow 194, Pigment Yellow 196 oder Pigment Yellow 213; dessen Orange-Präparation bevorzugt ein Pigment aus der Gruppe der Disazo-, β -Naphthol-, Naphthol AS-, Benzimidazolon- oder Perinonpigmente enthält, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Orange 5, Pigment Orange 13, Pigment Orange 34, Pigment Orange 36, Pigment Orange 38, Pigment Orange 43, Pigment Orange 62, Pigment Orange 68, Pigment Orange 70, Pigment Orange 72 oder Pigment Orange 74; dessen Grün-Präparation bevorzugt ein Pigment aus der Gruppe der Phthalocyaninpigmente enthält, insbesondere die Colour Index Pigmente Pigment Green 7 oder Pigment Green 36.

Die erfindungsgemäßen Drucktinten eignen sich für den Einsatz in allen konventionellen Ink-Jet-Druckern, insbesondere für solche, die auf dem Bubble-Jet- oder Piezo-Verfahren beruhen.

Außer zum Bedrucken von Papier, natürlichen oder synthetischen Fasermaterialien, Folien oder Kunststoffen können die erfindungsgemäßen Pigmentpräparationen zum Bedrucken verschiedenster Arten von beschichteten oder unbeschichteten Substratmaterialien verwendet werden, so z.B. zum Bedrucken von Pappe, Karton, Holz und Holzwerkstoffen, metallischen Materialien, Halbleitermaterialien, keramischen Materialien, Gläsern, Glas- und

Keramikfasern, anorganischen Werkstoffen, Beton, Leder, Lebensmitteln, Kosmetika, Haut und Haaren. Das Substratmaterial kann dabei zweidimensional eben oder räumlich ausgedehnt, d.h. dreidimensional gestaltet sein und sowohl vollständig oder nur teilweise bedruckt oder beschichtet werden.

5

Die erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen sind auch geeignet als Farbmittel in elektrophotographischen Tonern und Entwicklern, wie z.B. Einkomponenten- und Zweikomponentenpulvertönern (auch Ein- oder Zweikomponenten-Entwickler genannt), Magnettonern, Flüssigtonern, Polymerisationstonern sowie anderen
10 Spezialtonern. Typische Tonerbindemittel sind Polymerisations-, Polyadditions- und Polykondensationsharze, wie z.B. Styrol-, Styrolacrylat-, Styrolbutadien-, Acrylat-, Polyester- oder Phenol-Epoxidharze, Polysulfone oder Polyurethane, einzeln oder in Kombination, sowie Polyethylen und Polypropylen, die noch weitere Inhaltsstoffe, wie Ladungssteuermittel, Wachse oder Fließmittel, enthalten
15 können oder im nachhinein zugesetzt bekommen können.

Des weiteren sind die erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen auch als Farbmittel in Pulverlacken, insbesondere in triboelektrisch oder elektrostatisch versprühten Pulverlacken, die zur Oberflächenbeschichtung von Gegenständen
20 aus beispielsweise Metall, Holz, Kunststoff, Glas, Keramik, Beton, Textilmaterial, Papier oder Kautschuk zur Anwendung kommen, geeignet. Als Pulverlackharze werden typischerweise Epoxidharze, carboxyl- und hydroxylgruppenhaltige Polyesterharze, Polyurethane und Acrylharze zusammen mit üblichen Härtern eingesetzt. Auch Kombinationen von Harzen finden Verwendung. So werden
25 beispielsweise häufig Epoxidharze in Kombination mit carboxyl- und hydroxylgruppenhaltigen Polyesterharzen eingesetzt. Typische Härterkomponenten (in Abhängigkeit vom Harzsystem) sind beispielsweise Säureanhydride, Imidazole sowie Dicyandiamid und deren Abkömmlinge, verkappte Isocyanate, Bisacylurethane, Phenol- und Melaminharze,
30 Triglycidylisocyanurate, Oxazoline und Dicarbonsäuren.

Weiterhin sind die erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen auch geeignet als Farbmittel für Farbfilter sowohl für die additive wie subtraktive Farberzeugung

sowie als Farbmittel für elektronische Tinten ("electronic inks") oder "electronic paper" ("e-paper").

- Außerdem eignen sich die erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen für die
- 5 Pigmentierung von Anstrich- und Dispersionsfarben, Dispersionslacken, für Druckfarben, beispielsweise Textildruck-, Flexodruck-, Dekodruck- oder Tiefdruckfarben, für Tapetenfarben, für wasserverdünnbare Lacke, für Holzschutzsysteme, für Viskose-Spinnfärbung, für Lacke, für Wurstdärme, für Saatgut, für Glasflaschen, für die Massefärbung von Dachziegeln, für Putze, für
- 10 Holzbeizen, für Buntstiftminen, Faserschreiber, Tuschen, Pasten für Kugelschreiber, Kreiden, Wasch- und Reinigungsmittel, Schuhpflegemittel, Einfärbung von Latex-Produkten, Schleifmitteln sowie zum Einfärben von Kunststoffen und hochmolekularen Materialien.
- 15 Es zeigte sich, dass die erfindungsgemäßen Farbmittelpräparationen insgesamt vorteilhafte Anwendungseigenschaften besitzen und die vorstehend genannten Aufgaben und Anforderungen insbesondere im Ink-Jet-Druck bestens erfüllen. Die Viskosität ist meist niedrig ($< 15 \text{ mPa s}$ bei 400 s^{-1} im Falle der Pigmentpräparationen) und bleibt sowohl bei Raumtemperatur als auch bei
- 20 4-wöchiger Lagerung bei 60°C stabil. Die Pigmentpartikel in der Dispersion besitzen eine durchschnittliche Teilchengröße von $< 150 \text{ nm}$ (ermittelt mittels der CHDF-Methode), und die Teilchengrößenverteilung ändert sich praktisch nicht oder nur unwesentlich während der Lagerung. Die aus den Präparationen hergestellten Tinten zeichnen sich vor allem durch ein ausgesprochen gutes
- 25 Verhalten im Ink-Jet-Druck aus und durch gute Stabilität während der Lagerung und im Ink-Jet-Druckprozeß. Des weiteren zeichnen sich die hergestellten Drücke durch ihre hohe Licht- und Wasserechtheit aus.

Beispiele

I. Herstellung einer Pigmentpräparation

- 5 Das Pigment wurde, entweder als Pulver oder als Presskuchen, zusammen mit den Dispergiermitteln, dem organischen Lösemittel und den anderen Zusätzen in entionisiertem Wasser angeteigt und dann mit einem Dissolver (z.B. von der Firma Pendraulik, Type LD 50) oder einer anderen geeigneten Apparatur homogenisiert und vordispersiert. Die anschließende Feindispersierung erfolgte mit Hilfe einer
- 10 Perlmühle (z.B. mit einer MiniZETA 03 der Firma Netzsch) oder aber einem anderen geeigneten Dispergieraggregat, wobei die Mahlung unter Kühlung bis zur gewünschten Teilchengrößenverteilung der Pigmentpartikel erfolgte. Im Anschluss wurde die Dispersion mit entionisiertem Wasser auf die gewünschte Pigmentendkonzentration eingestellt.

15

Die in den folgenden Beispielen beschriebenen Pigmentpräparationen wurden nach dem zuvor beschriebenen Verfahren hergestellt, wobei die folgenden Bestandteile in den angegebenen Mengen so verwendet wurden, dass 100 Teile der jeweiligen Pigmentpräparation entstehen:

20

Beispiel 1

20 Teile	C.I. Pigment Yellow 155
0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
25 3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
2 Teile	Dispergiermittel (IV) ($R^5/R^6/R^7 = H$, $n = 20$)
10 Teile	Propylenglykol
0,2 Teile	Konservierungsmittel
Rest	Wasser

30

Beispiel 2

20 Teile	C.I. Pigment Red 122
----------	----------------------

	0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
	3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
	2 Teile	Dispergiermittel (IV) ($R^5/R^6/R^7 = H$, $n = 20$)
	10 Teile	Propylenglykol
5	0,2 Teile	Konservierungsmittel
	Rest	Wasser

Beispiel 3

10	20 Teile	C.I. Pigment Blue 15:3
	0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
	3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
	2 Teile	Dispergiermittel (IV) ($R^5/R^6/R^7 = H$, $n = 20$)
	10 Teile	Propylenglykol
15	0,2 Teile	Konservierungsmittel
	Rest	Wasser

Beispiel 4

20	20 Teile	C.I. Pigment Yellow 155
	0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
	3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
	2 Teile	Dispergiermittel (IV) ($R^5/R^6/R^7 = H$, $n = 29$)
	10 Teile	Propylenglykol
25	0,2 Teile	Konservierungsmittel
	Rest	Wasser

Beispiel 5

30	20 Teile	C.I. Pigment Red 122
	0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
	3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
	1 Teil	Dispergiermittel (IV) ($R^5/R^6/R^7 = H$, $n = 54$)

10 Teile	Propylenglykol
0,2 Teile	Konservierungsmittel
Rest	Wasser

5 Beispiel 6

20 Teile	C.I. Pigment Blue 15:3
0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
10 1 Teil	Dispergiermittel (IV) ($R^5/R^6/R^7 = H$, $n = 54$)
10 Teile	Propylenglykol
0,2 Teile	Konservierungsmittel
Rest	Wasser

15 Beispiel 7

20 Teile	C.I. Pigment Yellow 155
0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
20 1,2 Teile	Emulgator 374 (Arylethylphenyl-polyglykolether, Bayer AG)
10 Teile	Propylenglykol
0,2 Teile	Konservierungsmittel
Rest	Wasser

25 Beispiel 8

20 Teile	C.I. Pigment Red 122
0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
30 1,2 Teile	Emulgator 374 (Arylethylphenyl-polyglykolether, Bayer AG)
10 Teile	Propylenglykol
0,2 Teile	Konservierungsmittel
Rest	Wasser

Beispiel 9

	20 Teile	C.I. Pigment Blue 15:3
	0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
5	3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
	1,2 Teile	Emulgator 374 (Arylethylphenyl-polyglykoether, Bayer AG)
	10 Teile	Propylenglykol
	0,2 Teile	Konservierungsmittel
	Rest	Wasser

10

Beispiel 10

	20 Teile	C.I. Pigment Yellow 155
	0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
15	3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
	10 Teile	Propylenglykol
	0,2 Teile	Konservierungsmittel
	Rest	Wasser

20 Beispiel 11

	20 Teile	C.I. Pigment Red 122
	0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
	3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
25	10 Teile	Propylenglykol
	0,2 Teile	Konservierungsmittel
	Rest	Wasser

Beispiel 12

30

	20 Teile	C.I. Pigment Blue 15:3
	0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)

3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
10 Teile	Propylenglykol
0,2 Teile	Konservierungsmittel
Rest	Wasser

5

Beispiel 13

20 Teile	C.I. Pigment Red 122
0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIb) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
10 3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
10 Teile	Propylenglykol
0,2 Teile	Konservierungsmittel
Rest	Wasser

15 Beispiel 14

20 Teile	C.I. Pigment Blue 15:3
0,7 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIb) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
20 10 Teile	Propylenglykol
0,2 Teile	Konservierungsmittel
Rest	Wasser

Beispiel 15

25

15 Teile	Rußpigment (C. I. Pigment Black 7)
0,2 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
1,1 Teile	Dispergiermittel (IV) ($R^5/R^6/R^7 = H$, $n = 20$)
30 0,7 Teile	Dispergiermittel (V) ($R^5/R^6/R^7 = H$, $n = 20$, $X = PO_3M^-$, $M = (HO-CH_2-CH_2-)_3NH^+$)
10 Teile	Propylenglykol
0,2 Teile	Konservierungsmittel

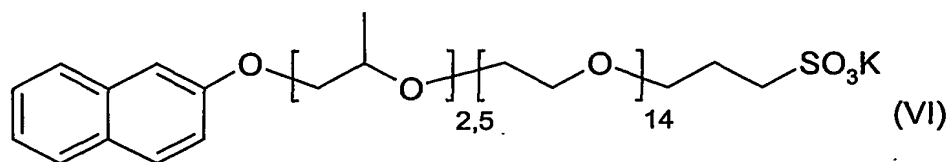
Rest Wasser

Beispiel 16

5	15 Teile	Rußpigment (C. I. Pigment Black 7)
	0,2 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIb) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
	3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
	1,1 Teile	Dispergiermittel (IV) ($R^5/R^6/R^7 = H$, $n = 20$)
	0,7 Teile	Dispergiermittel (V) ($R^5/R^6/R^7 = H$, $n = 20$, $X = PO_3M^-$, 10 $M = (HO-CH_2-CH_2-)_3NH^+$)
	10 Teile	Propylenglykol
	0,2 Teile	Konservierungsmittel
	Rest	Wasser

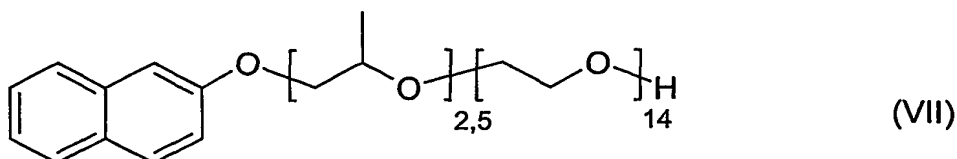
15 Vergleichsbeispiel 1

20 Teile	C.I. Pigment Yellow 155
8 Teile	ethoxyliertes Naphthalinderivat der Formel (VI)



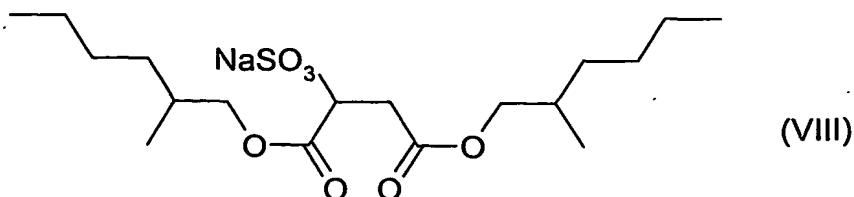
20

1,5 Teile	ethoxyliertes Naphthalinderivat der Formel (VII)
-----------	--



25

0,7 Teile	Sulfosuccinat der Formel (VIII)
-----------	---------------------------------



	10 Teile	Propylenglykol
	0,2 Teile	Konservierungsmittel
5	Rest	Wasser

Vergleichsbeispiel 2

	20 Teile	C.I. Pigment Yellow 155
10	8 Teile	ethoxyliertes Naphthalinderivat der Formel (VI)
	1,5 Teile	ethoxyliertes Naphthalinderivat der Formel (VII)
	3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
	10 Teile	Propylenglykol
	0,2 Teile	Konservierungsmittel
15	Rest	Wasser

Vergleichsbeispiel 3

	20 Teile	C.I. Pigment Yellow 155
20	8 Teile	ethoxyliertes Naphthalinderivat der Formel (VI)
	1,5 Teile	ethoxyliertes Naphthalinderivat der Formel (VII)
	0,7 Teile	Sulfosuccinat der Formel (VIII)
	3 Teile	Dispergiermittel (III) ($R^4 = C_{18}H_{35}$, $n = 12$, $X = CH_2COO^-$, $M = Na$)
	10 Teile	Propylenglykol
25	0,2 Teile	Konservierungsmittel
	Rest	Wasser

Vergleichsbeispiel 4

	20 Teile	C.I. Pigment Yellow 155
	10 Teile	Sulfosuccinamat der Formel (IIa) ($R^1 = C_{18}H_{37}$, $X = SO_3^-$, $M = Na$)
5	10 Teile	Propylenglykol
	0,2 Teile	Konservierungsmittel
	Rest	Wasser

II Untersuchung der physikalischen Eigenschaften

10

Die für den Ink-Jet-Druck geeigneten Pigmentpräparationen müssen eine Reihe von physikalischen Eigenschaften erfüllen: Sie sollen selbst bei höheren Pigmentkonzentrationen eine möglichst geringe Viskosität (vorzugsweise < 50 mPas) aufweisen, d.h. gut fließfähig sein. Die dispergierten Pigmentteilchen sollten sehr feinteilig sein, d.h. die mittlere Teilchengröße D_{50} sollte einen Wert von 150 nm nicht überschreiten.

15

Für die Untersuchung der physikalischen Eigenschaften der Pigmentzubereitungen wurden folgende Methoden und Gerätschaften verwendet:

20

Viskosität

25

30

Die Viskosität wurde mit einem Kegel-Platte-Viskosimeter (Roto Visco 1) der Firma Haake bestimmt (Titankegel: Ø 60 mm, 1°), wobei die Abhängigkeit der Viskosität von der Schergeschwindigkeit in einem Bereich zwischen 0 und 700 s^{-1} untersucht wurde. Die in Tabelle 1 genannten Viskositätswerte wurden bei einer Schergeschwindigkeit von 400 s^{-1} gemessen. Für eine Beurteilung der Lagerstabilität der Dispersionen wurde die Viskosität (1) direkt nach der Herstellung der Präparation, (2) nach einwöchiger Lagerung bei 60°C und (3) nach vierwöchiger Lagerung bei 60°C gemessen.

Teilchengrößen

Die mittleren Teilchengrößen D_{50} der Präparationen wurden mit der CHDF-Methode (capillary hydrodynamic fractioning) bestimmt.

5

pH-Wert

Der pH-Wert wurde mit dem pH-Meter inoLab pH/Cond der Firma WTW bestimmt.

- 10 Die folgende Tabelle 1 gibt einen Überblick über die physikalischen Eigenschaften der verschiedenen, in den Beispielen genannten Pigmentpräparationen:

Tabelle 1

Beispiel	pH-Wert	Viskosität bei 400 s ⁻¹ [mPa·s]			D ₅₀ [nm]
		frisch	1 Woche/60°C	4 Wochen/60°C	
1	7,2	9,4	39,1	33,8	109,7
2	9,1	5,4	14,8	75,3	84,6
3	8,3	5,8	7,7	8,5	77,2
4	7,2	9,3	23,3	18,2	129,7
5	8,9	11,5	10,6	10,0	85,5
6	7,9	7,3	6,5	8,7	85,5
7	7,4	6,7	12,4	13,8	120,8
8	9,4	8,7	9,1	10,1	72,7
9	7,9	5,2	8,2	8,4	72,6
10	7,2	6,1	7,3	6,6	115,4
11	8,8	8,8	7,6	4,6	85,5
12	7,8	5,8	7,4	6,8	85,2
13	9,4	7,8	10,6	9,8	85,2
14	7,8	7,1	6,5	6,9	91,0
15	7,0	5,9	21,6	30,2	79,3
16	7,0	6,5	25,2	31,7	73,9

Beispiel	pH-Wert	Viskosität bei 400 s ⁻¹ [mPa·s]			D ₅₀ [nm]
		frisch	1 Woche/60°C	4 Wochen/60°C	
Vergleichs- beispiel					
1	5,9	39,5	23,6 ^b	25,8 ^b	101,2
2	6,1	69,9	38,5 ^b	32,0 ^b	125,3
3	6,1	67,2	23,1 ^b	39,5 ^b	120,5
4	7,9	157,4	----- ^a	----- ^a	145,8

^a Probe wird bei der Lagerung fest.

^b Während der Warmlagerung tritt starke Flokkulation und Sedimentation auf.

- 5 Alle in Tabelle 1 aufgeführten Beispiele erfindungsgemäßer Pigmentpräparationen besitzen, wie gefordert, eine ausgezeichnete Fließfähigkeit. Die Viskositäten der frischen Proben liegen ausnahmslos bei < 15 mPas. Die Messergebnisse zeigen, dass durch die Lagerung bei 60°C, von wenigen Ausnahmen abgesehen, nur sehr geringe Viskositätsänderungen auftreten, die Dispersionen also lagerstabil sind.
- 10 Des weiteren liegt der D₅₀-Wert für die mittlere Teilchengröße für alle erfindungsgemäßen Pigmentpräparationen unterhalb von 150 nm, diese erfüllen somit die Voraussetzungen, die an Pigmentkonzentrate für den Ink-Jet-Druck gestellt werden.

15 III Prüfung der drucktechnischen Eigenschaften der Pigmentpräparationen

- Die Kenntnis der physikalischen Eigenschaften der Pigmentpräparationen reicht nicht aus, um eine Aussage über deren Eignung für den Ink-Jet-Druck zu treffen. Insbesondere für den thermischen Ink-Jet-Druck (Bubble-Jet) spielt das Verhalten
- 20 der Pigmentdispersionen während des Druckvorgangs in den Düsen eine wichtige Rolle. Durch die großen, wenn auch nur kurzzeitigen thermischen Belastungen darf es zu keiner Zersetzung der Pigmentdispersion kommen, z.B. einer Desorption der Dispergiermittelmoleküle von der Pigmentoberfläche, die zu einer Agglomeration der Pigmentpartikel führen würde. Derartige Zersetzungsprozesse

könnten einerseits zu Ablagerungen auf den Heizelementen führen (cogation), andererseits könnten die Zersetzungsprodukte mit der Zeit die Düsen verstopfen (nozzle clogging).

- 5 Über die Eignung der Pigmentpräparationen zur Herstellung von Tinten für den Ink-Jet-Druck kann somit nur entschieden werden, indem Druckversuche unternommen werden. Um die drucktechnischen Eigenschaften der Pigmentpräparationen zu beurteilen, wurden aus den Präparationen Testtinten hergestellt und deren Verdruckbarkeit mit einem thermischen Ink-Jet-Drucker
10 untersucht (vgl. Tabelle 2).

- Für die Herstellung der Testtinten wurden die Pigmentpräparationen zunächst über einen 1 µm-Filter feinfiltriert, um Mahlkörperabrieb und eventuelle Grobanteile abzutrennen. Danach wurden die filtrierten Präparationen mit Wasser
15 verdünnt und mit weiteren niedermolekularen Alkoholen und Polyolen versetzt. Die Testtinten für Gelb, Magenta und Cyan hatten dann die folgende Zusammensetzung:

- | | |
|-------------|--|
| 25 Teile | Pigmentpräparation (vgl. Beispiele 1 bis 14) |
| 20 10 Teile | Ethylenglykol |
| 10 Teile | Diethylenglykol |
| 50 Teile | Entmineralisiertes Wasser |

Die Testtinten für Schwarz hatten dann die folgende Zusammensetzung:

- | | |
|-------------|---|
| 25 33 Teile | Pigmentpräparation (vgl. Beispiele 15 und 16) |
| 10 Teile | Ethylenglykol |
| 10 Teile | Diethylenglykol |
| 47 Teile | Entmineralisiertes Wasser |

- 30 Dies entspricht einem Pigmentanteil von 5 Gew.-% in der jeweiligen Tinte.

Die Zusammensetzung der Testtinten wurde dabei so gewählt, dass die Viskosität in einem Bereich von 1,5 bis 5 mPas lag. Die Oberflächenspannung, neben der

Viskosität die zweite wichtige physikalische Kenngröße der Drucktinten, bestimmt die Wechselwirkung der Tinte mit dem Druckkopf, wie z.B. die Benetzung der Düsenkanäle, aber auch die Bildung der Tintentropfen sowie deren Form und Größe. Um die Oberflächenspannung der Tinten auf einen für ein optimales Druckverhalten benötigten Wert einzustellen, ist es eventuell notwendig, der Tinte zusätzlich noch geringe Mengen an Tensid beizumischen.

Die Charakterisierung der Testtinten wurde mit den folgenden Methoden und Geräten durchgeführt:

10

Oberflächenspannung

Die Oberflächenspannung der Testtinten wurde mit einem Digitaltensiometer K 10 T der Firma Krüss GmbH (Hamburg) bestimmt. Die in Tabelle 2 angegebenen Werte sind dabei Mittelwerte aus jeweils 10 aufeinanderfolgenden Messungen.

15

Druckverhalten

Die Beurteilung des Druckverhaltens erfolgte anhand der folgenden zwei Bewertungskriterien:

20

(1) Das Verhalten der Tinte bei der Strahlbildung am Druckkopf

Mit Hilfe einer speziellen Messanordnung (HP Print RIG mit Optica System) der Firma Vision Jet wurde das Verhalten der Testtinten beim Tintenstrahldruck mit einem thermischen Ink-Jet-Drucker der Firma Hewlett Packard (HP 420) untersucht. Mittels einer Videokamera kann das Verhalten der Tintenstrahlen während des Druckprozesses an einzelnen Düsen des Ink-Jet-Druckkopfs untersucht werden. Die Videobilder geben Aufschluss darüber, wie sich die pigmentierte Tinte bei der Ausbildung der Tintenstrahlen verhält, ob die Tinte in Form gerader, linearer Strahlen aus den Düsen des Druckkopfs geschleudert wird, ob einzelne Tropfen gebildet werden oder ob die Tropfen Satelliten aufweisen. Die Untersuchungen liefern zusätzliche Informationen zur Form der Tintentropfen und

25

30

zeigen Unregelmäßigkeiten in der Tropfenbildung auf, die zum Beispiel durch Verstopfungen einzelner Düsen verursacht werden.

(2) Untersuchung des Druckverhaltens auf Papier

5

Zudem wurden mit dem Drucker HP 420 Testbilder auf handelsübliche Normalpapiere (Kopierpapiere) und Spezialpapiere (Premium Qualität) der Firma Hewlett Packard gedruckt. Die Beurteilung der Ausdrücke bezüglich der Qualität und Güte des Druckbildes erfolgte durch rein visuelle Betrachtung. Dabei wurde
10 untersucht, ob es zu einem starken Anfeuchten des Papiers kam, ob das Pigment in das Papier eindrang oder ob es an der Oberfläche des Papiers haften blieb. Des weiteren wurde darauf geachtet, inwieweit feine Linien originalgetreu wiedergegeben wurden, ob die Tinte auf dem Papier verlief, was eine geringe Auflösung zur Folge hatte, oder ob hochaufgelöste Drucke hergestellt werden
15 konnten. Nach längeren Druckpausen wurde das Andruckverhalten untersucht, d.h. ob sofort ein guter und fehlerfreier Ausdruck gewährleistet war oder ob durch Antrocknung der Tinte einzelne Düsenkanäle verstopft waren, was zu einem schlechten Druckbild führte.

20 Die Kriterien (1) und (2) wurden herangezogen, um das Druckverhalten bzw. die Druckqualität der Tinten anhand des folgenden Bewertungsmaßstabs mit den Noten von 1 bis 6 zu beurteilen (vgl. Tabelle 2):

Note 1 --- Sehr gutes Druckbild, schöne gleichmäßige Tropfenbildung

25

Note 6 — Tinte lässt sich nicht verdrucken, Verstopfen des Druckkopfes

Tabelle 2

Beispiel	Oberflächenspannung [mN/m]	Druckqualität
1	38	2
2	41	1
3	38	2
4	40	2
5	43	2
6	42	2
7	42	1
8	43	1
9	42	1
10	41	1
11	46	2
12	44	2
13	42	2
14	42	2
15	43	1
16	43	1

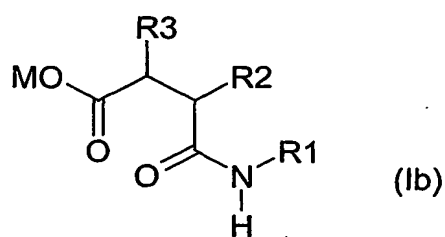
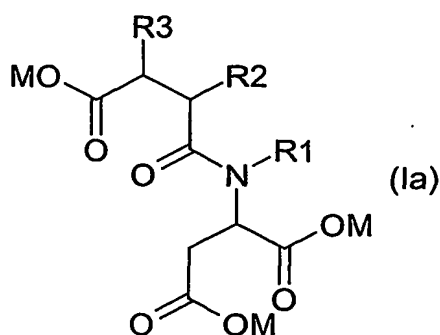
- 5 Aus den in den Beispielen vorgestellten Pigmentpräparationen (Tabelle 2) wurden Testtinten hergestellt, die mit dem Drucker HP 420 ein gutes bis sehr gutes Druckverhalten zeigten. Die Oberflächenspannung der Testtinten lag in einem Bereich von 38 bis 46 mN/m.
- 10 Die Pigmentpräparationen erfüllen somit die Anforderungen des Ink-Jet-Drucks an die physikalischen und drucktechnischen Eigenschaften in ausgezeichneter Art und Weise und sind somit ideal für Anwendungen im Ink-Jet-Druck geeignet.

Patentansprüche

1. Wässrige Farbmittelpräparation, bestehend im wesentlichen aus

- 5 (A) 0,1 bis 50 Gew.-% mindestens eines organischen und/oder anorganischen Farbmittels,
 (B) 0,1 bis 30 Gew.-% mindestens eines Succinamates,
 (C) 0,1 bis 30 Gew.-% mindestens eines Polyethylenglykolalkylethers,
 (D) 0 bis 30 Gew.-% mindestens eines alkoxylierten Styrol-Phenol-Kondensats,
 10 (E) 0 bis 30 Gew.-% mindestens eines organischen Lösungsmittels,
 (F) 0 bis 30 Gew.-% mindestens einer hydrotropen Substanz,
 (G) 0 bis 10 Gew.-%, weiterer, für Ink-Jet-Präparationen üblicher Zusatzstoffe und
 (H) 10 bis 90 Gew.-% entionisierten Wassers,
 15 jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht (100 Gew.-%) der Farbmittelpräparation.

2. Farbmittelpräparation nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass das Succinamat (B) einer Verbindung der Formel (Ia) oder (Ib) entspricht



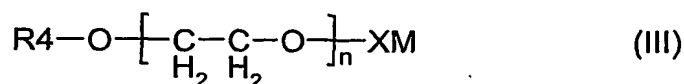
worin

R¹ H, ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkylrest oder ein substituierter oder
 25 unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkenyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkenylrest, wobei die Substituenten 1, 2, 3 oder 4 Reste aus der

Gruppe Halogen, Aryl, Aryl(C₁-C₂₀)alkyl, Hetaryl, Hetaryl(C₁-C₂₀)alkyl oder C₁-C₂₀-Alkoxy sind,

R² und R³ unabhängig voneinander H, ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkylrest
 5 oder ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkenyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkenylrest, wobei die Substituenten 1, 2, 3 oder 4 Reste aus der Gruppe Halogen, Hydroxy, C₁-C₄-Alkoxy, Nitro, Cyano, Carboxy, Amino, Sulfo, Aryl, Aryl(C₁-C₄)alkyl, Hetaryl, Hetaryl(C₁-C₄)alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, COOM, SO₃M, SO₂M und PO₃M₂ sind; und
 10 M H, ein einwertiges Metallkation, NH₄⁺, ein sekundäres, tertiäres oder quartäres Ammoniumion bedeuten.

3. Farbmittelpräparation nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass der Polyethylenglykolalkylether (C) einer Verbindung der Formel (III)
 15 entspricht



worin

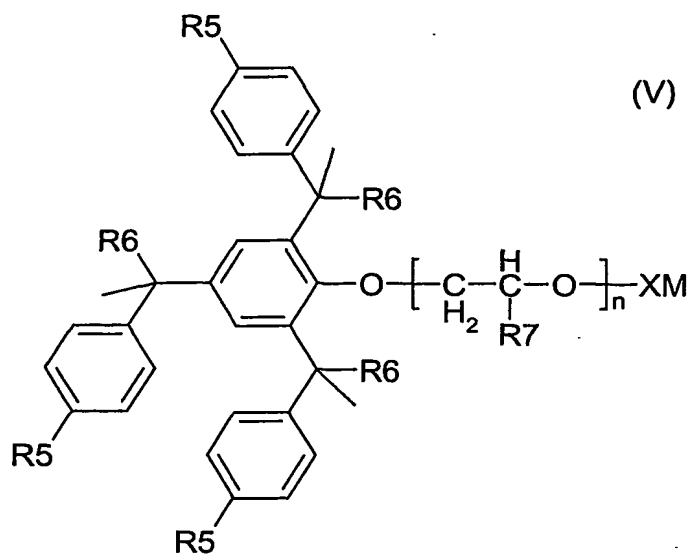
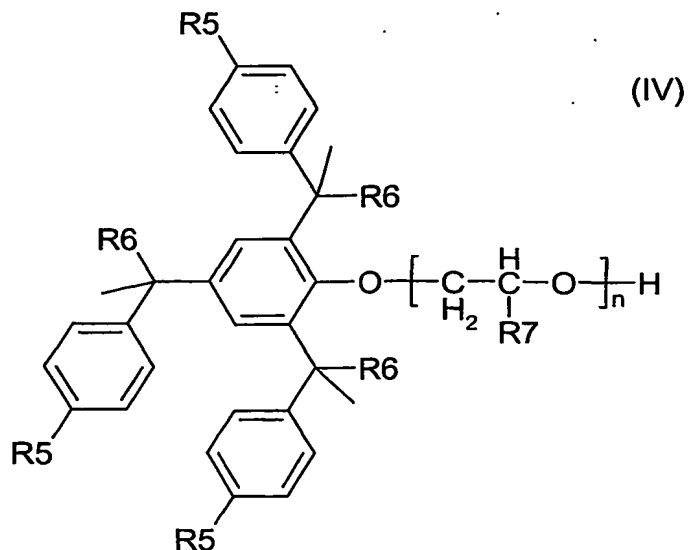
R⁴ ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkylrest oder ein substituierter oder
 20 unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkenyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkenylrest, wobei die Substituenten 1, 2, 3 oder 4 Reste aus der Gruppe Halogen, Aryl, Aryl(C₁-C₂₀)alkyl, C₅-C₆-Cycloalkyl, Hetaryl, Hetaryl(C₁-C₂₀)alkyl oder C₁-C₂₀-Alkoxy sind,

25 n eine Zahl von 1 bis 100,

X CH₂COO⁻, SO₃⁻, SO₂⁻ oder PO₃M⁻ und

M H, ein einwertiges Metallkation, NH₄⁺, ein sekundäres, tertiäres oder quartäres Ammoniumion bedeuten.

30 4. Farbmittelpräparation nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass das alkoxylierte Styrol-Phenol-Kondensat (D) einer Verbindung der Formel (IV) oder (V) oder deren Gemischen entspricht



5

worin

R^5 H, ein verzweigter oder unverzweigter C_1 - C_{20} -Alkyl- oder C_3 - C_{20} -Cycloalkylrest oder ein verzweigter oder unverzweigter C_1 - C_{20} -Alkenyl- oder C_3 - C_{20} -Cycloalkenylrest,

10 R^6 und R^7 unabhängig voneinander H, ein verzweigter oder unverzweigter C_1 - C_{20} -Alkyl- oder C_3 - C_{20} -Cycloalkylrest oder ein verzweigter oder unverzweigter C_1 - C_{20} -Alkenyl- oder C_3 - C_{20} -Cycloalkenylrest,

n eine Zahl von 1 bis 100,

- X $\text{CO-R}_8\text{-COO}^-$, SO_3^- , SO_2^- oder PO_3M^- ,
R⁸ ein substituierter oder unsubstituierter, verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkylrest, ein substituierter, unsubstituierter oder verzweigter oder unverzweigter C₁-C₂₀-Alkenylrest, oder ein substituierter oder unsubstituierter Arylenrest, wobei die Substituenten bevorzugt 1, 2, 3 oder 4 Reste aus der Gruppe Halogen, Hydroxy, C₁-C₄-Alkoxy, Nitro, Cyano, Carboxy, Amino oder Sulfo sind, und
M H, ein einwertiges Metallkation, NH_4^+ , ein sekundäres, tertiäres oder quartäres Ammoniumion bedeuten.

10

5. Farbmittelpräparation nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass das organische Farbmittel ein oder mehrere organische Pigmente aus der Gruppe der Monoazo-, Disazo-, verlackten Azo-, β -Naphthol-, Naphthol AS-, Benzimidazol-, Disazokondensations-, Azo-Metallkomplex-, Phthalocyanin-, Chinacridon-, Perylen-, Perinon-, Thioindigo-, Anthanthron-, Anthrachinon-, Flavanthron-, Indanthron-, Isoviolanthron-, Pyranthron-, Dioxazin-, Chinophthalon-, Isoindolin-, Isoindolinon- oder Diketopyrrolopyrrol-Pigmente oder Ruß; oder ein Säurefarbstoff, Direktfarbstoff, Schwefelfarbstoff oder dessen Leukoform, Metallkomplexfarbstoff, Reaktivfarbstoff oder mit einem Nukleophil abreagierter Reaktivfarbstoff; oder eine Kombination der genannten Pigmente mit den genannten Farbstoffen ist.

20

6. Verfahren zur Herstellung einer Farbmittelpräparation gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass das Farbmittel (A) zusammen mit den Komponenten (B), (C), und gegebenenfalls (D), (E), (F) und/oder (G) in entionisiertem Wasser (Komponente H) angeteigt und homogenisiert wird, und mit Hilfe eines Mahl- oder Dispergieraggregats feindispersiert oder feinverteilt wird.

25

7. Verwendung einer Farbmittelpräparation nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5 als Farbmittel für Drucktinten, insbesondere für Ink-Jet-Tinten, elektrophotographische Toner, insbesondere Polymerisationstoner, Pulverlacke, Farbfilter, elektronische Tinten und „electronic paper“, Anstrich- und

30

Dispersionsfarben, Dispersionslacke, Druckfarben, Tapetenfarben, wasserverdünnbare Lacke, Holzschutzsysteme, Viskose-Spinnfärbung, Lacke, Wurstdärme, Saatgut, Glasflaschen, die Massefärbung von Dachziegeln, Putze, Holzbeizen, Buntstiftminen, Faserschreiber, Tuschen, Pasten für Kugelschreiber, Kreiden, Wasch- und Reinigungsmittel, Schuhpflegemittel, Einfärbung von Latex-Produkten, Schleifmitteln sowie zum Einfärben von Kunststoffen und hochmolekularen Materialien.

8. Ein Satz von Drucktinten, der Drucktinten der Farben Schwarz, Cyan, Magenta, Gelb, gegebenenfalls Orange und gegebenenfalls Grün enthält und dadurch gekennzeichnet ist, dass mindestens eine der Drucktinten eine Farbmittelpräparation gemäß einem oder mehrerer der Ansprüche 1 bis 5 ist oder enthält.
9. Satz von Drucktinten nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, dass
- das Farbmittel der schwarzen Farbmittelpräparation ein Ruß, und/oder
 - das Farbmittel der cyan-farbenen Farbmittelpräparation ein Pigment aus der Gruppe der Phthalocyanin-, Indanthron- oder Triarylcarboniumpigmente, und/oder
 - das Farbmittel der magenta-farbenen Farbmittelpräparation ein Pigment aus der Gruppe der Monoazo-, Disazo-, β -Naphthol, Naphthol AS-, verlackten Azo-, Metallkomplex-, Benzimidazol-, Anthanthron-, Anthrachinon-, Chinacridon-, Dioxazin-, Perylen-, Thioindigo-, Triarylcarbonium- oder Diketopyrrolopyrrolpigmente, und/oder
 - das Farbmittel der gelben Farbmittelpräparation ein Pigment aus der Gruppe der Monoazo-, Disazo-, Benzimidazolin-, Isoindolinon-, Isoindolin- oder Perinonpigmente, und/oder
 - das Farbmittel der orange-farbenen Farbmittelpräparation ein Pigment aus der Gruppe der Disazo-, β -Naphthol-, Naphthol AS-, Benzimidazol- oder Perinonpigmente, und/oder
 - das Farbmittel der grünen Farbmittelpräparation ein Pigment aus der Gruppe der Phthalocyaninpigmente, und/oder

- die in den Präparationen gegebenenfalls enthaltenen organischen Farbstoffe aus der Gruppe der Säurefarbstoffe, Direktfarbstoffe, Schwefelfarbstoffe und deren Leukoform, Metallkomplexfarbstoffe oder Reaktivfarbstoffe, sind.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inte ication No
PCT/EP2004/003771

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C09D11/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
IPC 7 C09D

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 00/36030 A (GRIFFITHS ANN ELIZABETH ; HOLBROOK MARK (GB); AVECIA LTD (GB); BUCKLEY) 22 June 2000 (2000-06-22) page 8, lines 8-10; table 1	1-9
X	US 5 938 830 A (KUO RICHARD J ET AL) 17 August 1999 (1999-08-17) column 6, lines 55-64; claims; examples column 7, line 5	1-9
Y	DE 197 12 486 A (BAYER AG) 1 October 1998 (1998-10-01) page 5, lines 27-67	1-9
Y	EP 0 764 695 A (BAYER AG) 26 March 1997 (1997-03-26) the whole document	1-9
-/-		

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents :

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier document but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

2 August 2004

Date of mailing of the international search report

06/08/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Ellrich, K

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP2004/003771

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	CH 283 986 A (SANDOZ AG) 30 June 1952 (1952-06-30) the whole document -----	1

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP2004/003771

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 0036030	A	22-06-2000	AU 1574300 A GB 2361009 A WO 0036030 A1	03-07-2000 10-10-2001 22-06-2000
US 5938830	A	17-08-1999	AU 7804698 A DE 69804867 D1 DE 69804867 T2 EP 1056813 A1 JP 2002503745 T WO 9941319 A1	30-08-1999 16-05-2002 28-11-2002 06-12-2000 05-02-2002 19-08-1999
DE 19712486	A	01-10-1998	DE 19712486 A1 DE 59710301 D1 EP 1234813 A2 EP 0839879 A2 ES 2202532 T3 JP 10140066 A TW 459022 B US 6077339 A	01-10-1998 24-07-2003 28-08-2002 06-05-1998 01-04-2004 26-05-1998 11-10-2001 20-06-2000
EP 0764695	A	26-03-1997	DE 19535246 A1 DE 59608351 D1 EP 0764695 A1 JP 9136027 A	27-03-1997 17-01-2002 26-03-1997 27-05-1997
CH 283986	A	30-06-1952	CH 273395 A CH 283987 A	15-02-1951 30-06-1952

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2004/003771

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 C09D11/00

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 C09D

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO 00/36030 A (GRIFFITHS ANN ELIZABETH ; HOLBROOK MARK (GB); AVECIA LTD (GB); BUCKLEY) 22. Juni 2000 (2000-06-22) Seite 8, Zeilen 8-10; Tabelle 1	1-9
X	US 5 938 830 A (KUO RICHARD J ET AL) 17. August 1999 (1999-08-17) Spalte 6, Zeilen 55-64; Ansprüche; Beispiele Spalte 7, Zeile 5	1-9
Y	DE 197 12 486 A (BAYER AG) 1. Oktober 1998 (1998-10-01) Seite 5, Zeilen 27-67	1-9
Y	EP 0 764 695 A (BAYER AG) 26. März 1997 (1997-03-26) das ganze Dokument	1-9

-/-

☒ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

"&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

2. August 2004

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

06/08/2004

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Ellrich, K

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP2004/003771

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	CH 283 986 A (SANDOZ AG) 30. Juni 1952 (1952-06-30) das ganze Dokument	1

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2004/003771

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
WO 0036030	A	22-06-2000	AU	1574300 A	03-07-2000
			GB	2361009 A	10-10-2001
			WO	0036030 A1	22-06-2000
US 5938830	A	17-08-1999	AU	7804698 A	30-08-1999
			DE	69804867 D1	16-05-2002
			DE	69804867 T2	28-11-2002
			EP	1056813 A1	06-12-2000
			JP	2002503745 T	05-02-2002
			WO	9941319 A1	19-08-1999
DE 19712486	A	01-10-1998	DE	19712486 A1	01-10-1998
			DE	59710301 D1	24-07-2003
			EP	1234813 A2	28-08-2002
			EP	0839879 A2	06-05-1998
			ES	2202532 T3	01-04-2004
			JP	10140066 A	26-05-1998
			TW	459022 B	11-10-2001
			US	6077339 A	20-06-2000
EP 0764695	A	26-03-1997	DE	19535246 A1	27-03-1997
			DE	59608351 D1	17-01-2002
			EP	0764695 A1	26-03-1997
			JP	9136027 A	27-05-1997
CH 283986	A	30-06-1952	CH	273395 A	15-02-1951
			CH	283987 A	30-06-1952